(1) Veröffentlichungsnummer:

0 137 389

A2

12

## **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 84111315.2

(22) Anmeldetag: 22.09.84

(5) Int. Cl.4: **C 07 F 15/00** C 07 F 17/00, C 08 F 4/80 C 08 F 10/00

30 Priorität: 07.10.83 DE 3336500

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 17.04.85 Patentblatt 85/16

84) Benannte Vertragsstaaten: DE FR GB IT NL

71 Anmelder: BAYER AG

Konzernverwaltung RP Patentabteilung D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Ostoja Starzewski, Karl-Heinz A., Dr. Jeschtzenweg 10 D-6368 Bad Vilbel(DE)

(72) Erfinder: Witte, Josef, Dr. Haferkamp 10 D-5000 Köln 80(DE)

72 Erfinder: Bartl, Herbert, Dr. Eichendorffweg 10 D-5068 Odenthal(DE)



<sup>(57)</sup> Nickel-Verbindungen die durch Umsetzung einer Nickel-(0)-Verbindung, oder einer Verbindung, die in situ in eine Nickel-(0)-Verbindung überführt werden kann, mit einem Addukt oder einem Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin und mit einer Verbindung der Formel (I)

$$R^{3}$$

$$R^{2} P = X$$

$$R^{1}$$

(1)

hergestellt werden, eignen sich als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen.

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT

5090 Leverkusen, Bayerwerk

Konzernverwaltung RP Patentabteilung

Jo/Th-c

Organische Nickel-Verbindungen deren Herstellung und Verwendung als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen

Die Erfindung betrifft Nickel-Verbindungen, die durch Reaktion einer Nickel-(0)-Verbindung oder einer Nickelverbindung, die in situ in eine Nickel- (O)-Verbindung überführt werden kann, mit einem Addukt oder einem Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin und mit einer Verbindung der Formel (I)

$$R^{3}$$

$$R^{2}$$

$$P = X$$
(I)

sowie deren Verwendung als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen.

Aus der deutschen Offenlegungsschrift 2 923 206 ist ein Verfahren zur Herstellung von Polyethylenwachsen bekannt, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Ethylen in einem Lösungsmittelgemisch aus einem aromatischen Kohlenwasserstoff und einem hydroxylgruppenhaltigen Solvens bei einer Temperatur von 50 bis 100°C und einem Druck von 0,7 bis 350 bar Überdruck mit Hilfe eines Katalysators, bestehend aus a) einer nullwertigen Nickelverbindung und b) einem Addukt und/oder Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin polymerisiert.

Es entsteht ein niedermolekulares Polyethylen, die Katalysatoraktivität ist gering, und das Verfahren ist in der Lösungsmittelauswahl sehr beschränkt.

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß man mit
bestimmten neuen Nickelkatalysatoren diese Nachteile
überwinden kann und gezielt Polyolefinwachse, und
mittel-, hoch- und ultrahochmolekulare Polyolefinkunststoffe erzeugen kann.

5

Gegenstand der Erfindung sind demgemäß Nickel-Verbindung dungen, die durch Reaktion einer Nickel-(0)-Verbindung oder einer Nickelverbindung, die in situ in eine Nickel-(0)-Verbindung überführt werden kann mit einem Addukt oder einem Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin und mit einer Verbindung der Formel (I)

$$R^{2} \longrightarrow P \times X \qquad (I)$$

in der R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup>

unabhängig voneinander gegebenenfalls durch Halogen, Hydroxi,  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkoxi, Nitro oder  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryloxi substituiertes  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{20}$ -Alkenyl,  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryloxi oder  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl, ferner  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryloxi oder  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl, ferner  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryloxi oder  $C_1$ - $C_2$ 0-alkyl,  $C_1$ - $C_2$ 0-Alkyl- $C_6$ - $C_1$ 2-aryl,  $C_6$ - $C_1$ 2-Aryl- $C_2$ - $C_2$ 0-alkenyl,  $C_1$ - $C_2$ 0-Alkyl- $C_3$ - $C_8$ -cycloalkyl und  $C_6$ - $C_1$ 2-Aryl- $C_3$ - $C_8$ -cycloalkyl, Di- $C_1$ - $C_4$ -alkylamino, gegebenenfalls substituiertes Phenoxi oder Alkoxi Wasserstoff, Silyl, Halogen, Cyano oder R1 und

15

20

X

10

٠,

5

 $R^4$ ,  $R^5$  und  $R^6$ 

o,  $NR^4$  oder  $C < R^5$  bedeuten,

herstellbar sind.

Geeignete tertiäre Phosphine entsprechen der Formel (II)

$$\begin{array}{ccc}
R^7 & & \\
R^8 & P & \\
R^9 & & 
\end{array}$$

worin

R<sup>7</sup>, R<sup>8</sup> und R<sup>9</sup> unabhängig voneinander, gegebenenfalls durch

Halogen, Hydroxi, C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkoxi oder C<sub>6</sub>-C<sub>12</sub>
Aryloxi substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>-C<sub>12</sub>
Aryl, C<sub>2</sub>-C<sub>30</sub>-Alkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl,

ferner C<sub>6</sub>-C<sub>12</sub>-Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>
Alkyl-C<sub>6</sub>-C<sub>12</sub>-aryl, Halogen, Hydroxi, C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>
Alkoxi oder C<sub>6</sub>-C<sub>12</sub>-Aryloxi bedeuten.

Als chinoide Verbindungen kommen o- oder p-chinoide Verbindungen der Benzol- und Naphthalinreihe sowie Anthrachinone in Frage, die noch substituiert sein können.

Beispielhaft seien p-Benzochinon, Chloranil, 1,4-15 Naphthochinon und 9,10-Anthrachinon genannt.

Bevorzugte Reste  $R^1$ ,  $R^2$  und  $R^3$  sind  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, Cyclohexyl, Phenyl, Tolyl, Benzyl, Di- $C_1$ - $C_4$ -alkylamino, Phenoxy und Methoxi.

Le A 20 365

Bevorzugte Reste R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> sind Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Phenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylphenyl, Chlorphenyl, Nitrophenyl, Trimethylsilyl, Chlor und Cyano.

 $R^7$ ,  $R^8$ ,  $R^9$  sind vorzugsweise Cyclohexyl, Phenyl Tolyl, Benzyl, Vinyl und  $C_1-C_4$ -Alkyl.

Als Nickel-(O)-Verbindungen seien beispielhaft Ni(cyclo-octadien), und Ni(allyl), genannt.

Als Nickelverbindungen, die in situ in Nickel (0)-Verbindungen überführt werden können seien beispielsweise aufgeführt: Ni-acetylacetonat, Ni-octanoat und Ni-stearat angeführt, die mit Hilfe von üblichen Reduktionsmitteln wie Boranat, Alanat, Aluminiumalkylen oder Lithiumorganylen reduziert werden können.

Die erfindungsgemäßen Nickel-Verbindungen stehen nach den vorliegenden Erkenntnissen mit der Formel (III)

worin R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>7</sup>, R<sup>8</sup>, R<sup>9</sup> und X die vorstehend genannte Bedeutung besitzen und

y für die restlichen Glieder eines hydroxisubstituierten aromatischen Systems steht,

10

in Einklang.

5

Bevorzugt werden pro Mol Nickel-(O)-Verbindung je 1 - 4
Mole der chinoiden Verbindung und des tertiären Phosphins
und 1 - 4 Mole der Verbindung der Formel (I) eingesetzt,
besonders bevorzugt pro Mol der Nickel-(O)-Verbindung
1 Mol chinoide Verbindung, sowie tertiäres Phosphin und
1 Mol der Verbindung der Formel (I).

Die Umsetzungstemperatur beträgt 0 - 100° C, insbesondere 20 - 70° C.

Die Reaktion wird unter Ausschluß von Sauerstoff, vorzugsweise in einem Lösungsmittel das gegenüber den Reaktanden inert sein muß, wie Benzol, Toluol, Cyclohexan und n-Hexan, durchgeführt.

Nach Beendigung der Reaktion wird der Katalysator gewöhnlich ohne Isolierung direkt zur Polymerisation von Olefinen eingesetzt. Das Reaktionsgemisch kann auch filtriert werden, wobei das Filtrat, das den Katalystaor
enthält, zur Polymerisation eingesetzt werden kann.
Der Katalysator kann auch durch Einengen der Reaktionsmischung oder durch Einengen und/oder Abkühlen des Filtrates isoliert werden.

Es ist auch möglich, den Katalysator in Anwesenheit der zu polymerisierenden Olefine herzustellen.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind gut transportierbar, gut dosierbar, und in einer Vielzahl von Lösungsmittel katalytisch wirksam und in weitem Temperaturbereich und in weitem Druckbereich aktiv.

Le A 20 365

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung der erfindungsgemäßen Nickel-Verbindungen als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen, insbesondere von Ethen.

Die Menge der verwendeten Nickel-Verbindung ist nicht kritisch. Typische Katalysatorkonzentrationen liegen zwischen 10<sup>-2</sup> bis 10<sup>-4</sup> Mol pro Liter. Die Menge an Katalysator, bezogen auf Ethen, liegt im Bereich von 0,005 bis 10 Gewichtsprozent, vorzugsweise 0,01 bis 0,1 Gewichtsprozent.

Für die Polymerisation von Olefinen mit den erfindungsgemäßen Katalysatoren eignen sich folgende Verfahrensweisen:

- a) Vorlegen des festen, gelösten oder suspendierten Katalysators (oder seiner Komponenten), Zugabe des Olefins, dann Aufheizen
- b) Vorlegen des Olefins, Injektion der Katalysator Lösung bzw. -Suspension (oder seiner Komponenten)
- c) kontinuierliches Dosieren der Katalysator-Lösung

  oder -Suspension (oder seiner Komponenten) bei vorgegebenen gewünschten Polymerisations-Bedingungen
  (Druck, Temperatur) zum Olefin.

Die Polymerisation kann in einem Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel bzw. Suspensionsmittel durchgeführt werden, wobei
beispielsweise Aliphaten wie n-Hexan, Cyclohexan, Aromaten
wie Benzol, Toluol, Xylol, Ketone wie Aceton, Methylethylketon,
Ester wie Essigsäureethylester, Säureamide wie Dimethylformamid und Ether wie Tetrahydrofuran in Frage kommen.

Le A 20 365

15

Die Polymerisation kann sowohl kontinuierlich als auch diskontinuierlich durchgeführt werden.

Die Polymerisationstemperatur beträgt bevorzugt 20 bis 200°C, inbesondere von 60 bis 130°C.

5 Der anzuwendende Olefindruck beträgt mindestens 1 bar, bevorzugt sind 5 bis 1000 bar.

#### Beispiel 1

Der erfindungsgemäße Katalysator aus 2 mmol Bis-cyclooctadien-nickel-(0), aus 2 mmol des Triphenylphosphin- p-Benzochinon-Adduktes und aus 2 mmol der Komponente I der nachstehenden Tabelle in 50 ml Toluol wird in den vor-5 bereiteten Autoklaven injiziert, der 1 l Lösungsmittel enthält. Nach 1 bis 3 Stunden Polymerisationszeit läßt man abkühlen, entspannt den Autoklaven, und isoliert das feste Polyethylen durch Filtration. Das Filtrat wird gaschromatographisch untersucht. Nach Entfernen 10 des Lösungsmittels im Rotationsverdampfer läßt sich die Menge der Oligomeren auswiegen. Die niedrigsiedenden Anteile sind daher in den angegebenen Ausbeuten (Summe aus Polymeren und Oligomeren) bzw. den berechneten Aktivitäten (mol umgesetztes Ethen pro mol Nickel) nicht 15 berücksichtigt.

Der nachfolgenden Tabelle sind die Reaktionsbedingungen und -ergebnisse zu entnehmen. Dabei bedeuten:

- A) Komponente der Formel I
- 20 B) Art des Lösungsmittels
  - C) Ethendruck /bar7
  - D) Temperatur / C7
  - E) Polyethenausbeute (Prozentanteil an Oligomeren)
  - F) Katalysatoraktivität (mol Ethen pro Mol Ni)
- 25 G) Polyethenschmelzpunkt / C7
  - H) Grenzviskosität W in Tetralin bei 140°C /dl/g/
  - I) Dichte  $\int \frac{\sqrt{g}}{cm^3}$

Tabelle	<b>9</b>			•			6	ני	ŧ	ы	
Bet-	<	pa pa	ני	<b>a</b>	, a		4	,			
3	OH I BU	Cyclohesan	8	65-85	723	(0)	12911	132	09.6	896'0	
4 (	(6.5/3. (6.8.0) B-0	7	9	60-100	र्छ	9	17232	135	5,85	096'0	
7 [	(C <sub>6</sub> n <sub>5</sub> 0/3 <sup>2</sup> ~		100	75-80	60	6	12661	136	4,29	0,968	
า 🤜	(4m3/3 5 ~ )		100	8	826	9	14750	134	2,43	0,972	
e v	7 (27 (Cm) 7		100	90-100	830	9	14821	130	1,40	0,969	
י י	C H ) Pash (CH.)		100	100	648	9	11571	130	3,28	176'0	
<b>,</b> ,	(C H ) P=N-Si (CH	B (	100	8	540 (0)	(0)	9643	133	3,15	0,973	
- 0	(C H.) PROH-CH.	m	100	100	1143(0)	9	20411	129	2,14	996'0	
o	(C,H <sub>c</sub> ),P=CH-C(CH <sub>s</sub> )=CH <sub>s</sub>	) -CH', "	100	90-100	735	9	13125	129	1,50	0,964	
9		* 5 <sup>H</sup> 2	100	90-100	735	9	13125	132	3,40	0,964	
=	(C.H.) PECHC.H.	, , B	200	8	515	9	9196	134	2,90	0,971	
1 2	(C.H.) PEC(C.H.)		100	110-120	225	9	12946	130	1,52	0,970	
1 =	(CH.) P-CH-CH.	n-Recen	100	100	933	<u>0</u>	17732	132	1,80	996'0	
2 2	(C, H, ) P-CH-CH,	Toluol	9	80-100	673	6	12018	132	2,05	696'0	
15	(c <sub>H5</sub> ) <sub>3</sub> P=cH-cH <sub>3</sub>	Essigsäure- methylester	100	100	915	9	16339	122	0,21	0,945	
91	(C,Hc,),P-CH-CH,	Aceton	200	100	583	9	10411	115	0,16	0,955	
11	(c <sub>ff5</sub> ) 3P-CH-CH <sub>3</sub>	Dimethylfor- mamid	100	100	105	(9)	1875	122	0,12	0,964	
18	(C <sub>ff5</sub> ) 32-CH-CH <sub>3</sub>	Methanol	100	8	455	(4)	8125	79	0,02	1	

#### Patentansprüche

1. Nickel-Verbindungen, die durch Reaktion einer Nickel(0)-Verbindung oder einer Nickelverbindung, die in situ in eine Nickel-(0)-Verbindung überführt werden kann, mit einem Addukt oder einem Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin und mit einer Verbindung der Formel (I)

$$R^{2} \longrightarrow P = X \qquad (I)$$

in der  $R^1$ ,  $R^2$  und  $R^3$ 

unabhängig voneinander gegebenenfalls durch Halogen, Hydroxi,  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkoxi, Nitro oder  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryloxi substituiertes  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{20}$ -Alkenyl,  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryl oder  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl, ferner  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryl- $C_1$ - $C_2$ 0-alkyl,  $C_6$ - $C_{12}$ -Aryl- $C_2$ - $C_2$ 0-alkenyl,  $C_1$ - $C_2$ 0-Alkyl- $C_6$ - $C_1$ 2-aryl,  $C_1$ - $C_2$ 0-Alkyl- $C_6$ - $C_1$ 2-aryl,  $C_1$ - $C_2$ 0-Alkyl- $C_3$ - $C_8$ -cycloalkyl und  $C_6$ - $C_1$ 2
Aryl- $C_3$ - $C_8$ -cycloalkyl, Di- $C_1$ - $C_4$ -alkylamino, gegebenenfalls substituiertes Phenoxi oder Alkoxi

.

15

10

5

20

 $R^4$ ,  $R^5$  und  $R^6$  Wasserstoff, Silyl, Halogen, Cyano oder  $R^1$  und

X O, NR<sup>4</sup> oder C bedeuten,

25 herstellbar sind.

Le A 20 365

- Verbindungen nach Anspruch 1, wobei
  - R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Cyclohexyl, Phenyl, Tolyl, Benzyl, Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino, Phenoxy oder Methoxy
  - R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Phenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylphenyl, Chlorphenyl, Nitrophenyl, Trimethylsilyl, Chlor und Cyano bedeuten,

das tertiäre Phosphin der Formel (II)

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^7 \\
\mathbb{R}^8 \\
\mathbb{R}^9
\end{array}$$

entspricht, worin

5

10

20

R<sup>7</sup>, R<sup>8</sup>, R<sup>9</sup> Cyclohexyl, Phenyl, Tolyl, Benzyl, Vinyl und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeuten

und als chinoide Verbindung eine gegebenenfalls

substituierte o- oder p-chinoide Verbindung der

Benzol- oder Naphthalinreihe oder Anthrachinon eingesetzt werden.

3. Verfahren zur Herstellung von Nickel-Verbindungen gemäß Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Nickel-(O)-Verbindung oder eine Verbindung, die in situ in eine Nickel-(O)-Verbindung überführt werden kann, mit einem Addukt oder einem

Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin und mit einer Verbindung der Formel (I)

$$R^{3}$$

$$R^{2}$$

$$P = X$$
(I)

- worin R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und X die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, unter Ausschluß von Sauerstoff, umsetzt.
- 4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet,
  daß man pro Mol Nickel (0)-Verbindung 1 bis 4 Mole
  der chinoiden Verbindung, des tertiären Phosphins und
  der Verbindung (I) einsetzt.
  - 5. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß man die Umsetzung bei O bis 100°C in einem inerten Lösungsmittel durchführt.
- 15 6. Verwendung der Nickelverbindungen gemäß Ansprüchen 1 und 2 als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen.
- 7. Verwendung der Nickelverbindungen gemäß Ansprüchen
  1 und 2 als Katalysatoren bei der Polymerisation von
  20 Ethen.

11 Veroffentlichungsnummer:

137 389

**A3** 

12

### **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 84111315.2

(22) Anmeldetag: 22.09.84

(f) Int. Cl.4: **C 07 F 15/00**C 07 F 17/00, C 08 F 4/80
C 08 F 10/00

30 Priorität: 07.10.83 DE 3336500

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 17.04.85 Patentblatt 85/16

88 Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 25.09.85

84 Benannte Vertragsstaaten: DE FR GB IT NL

(71) Anmelder: BAYER AG

Konzernverwaltung RP Patentabteilung D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Ostoja Starzewski, Karl-Heinz A., Dr. Jeschtzenweg 10 D-6368 Bad Vilbel(DE)

(72) Erfinder: Witte, Josef, Dr. Haferkamp 10 D-5000 Köln 80(DE)

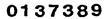
2 Erfinder: Barti, Herbert, Dr. Eichendorffweg 10 D-5068 Odenthal(DE)

(54) Organische Nickel-Verbindungen, deren Herstellung und Verwendung als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen.

57 Nickel-Verbindungen die durch Umsetzung einer Nickel-(O)-Verbindung, oder einer Verbindung, die in situ in eine Nickel-(O)-Verbindung überführt werden kann, mit einem Addukt oder einem Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin und mit einer Verbindung der Formel (I).

$$R^{3} = P = X \tag{I}$$

hergestellt werden, eignen sich als Katalysatoren bei der Polymerisation von Olefinen.





#### **EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT**

Nummer der Anmeldung

EP 84 11 1315

	EINSCHLÄ	GIGE DOKUMENTE			
atagorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile		Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)	
D,Y	DE-A-2 923 206 HÜLS AG) * Insgesamt *	(CHEMISCHE WERKE	1-7	C 07 F 15/00 C 07 F 17/00 C 08 F 4/80 C 08 F 10/00	
P,Y	EP-A-O 101 927 * Insgesamt *	(BAYER AG)	1-7	•	
		·			
		- )( -		·	
			·		
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)	
				C 07 F 15/0	
	85				
				,	
De	r vorliegende Recherchenbericht wu			Prüfer	
	DEN HAAG	Abschlußdatum der Recherche 14-05-1985	. BESL	IER Ĺ.M.	
X: vo Y: vo ar A: te	ATEGORIE DER GENANNTEN D on besonderer Bedeutung allein on besonderer Bedeutung in Veri nderen Veröffentlichung derselb ichnologischer Hintergrund ichtschriftliche Offenbarung	betrachtet nache bindung mit einer D: in der en Kategorie L: aus au	dem Anmelded Anmeldung ar ndern Gründen	nent, das jedoch erst am oder atum veröffentlicht worden is ageführtes Dokument angeführtes Dokument an Patentfamilie, überein-	

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.